

(9) BUNDESREPUBLIK **DEUTSCHLAND**

Offenlegungsschrift



(51) Int. Cl.5: H 01 M 8/04 H 01 M 8/22

B 05 B 17/06



DEUTSCHES

PATENTAMT

Aktenzeichen:

196 41 143.2

Anmeidetag: 5, 10, 98

Offenlegungstag: 17. 4.97

30 Innere Priorität: 32 33 3)

05.10.95 DE 195371518

(71) Anmelder:

Magnet-Motor Gesellschaft für magnetmotorische Technik mbH, 82319 Starnberg, DE

(74) Vertreter:

Klunker und Kollegen, 80797 München

(2) Teil in:

P 196 48 995.4

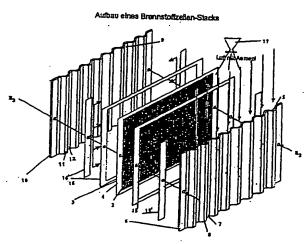
(72) Erfinder:

Erfinder wird später genannt werden

Prüfungsantrag gem. § 44 PatG ist gestellt

Kühlung und Befeuchtung von Polymerelektrolyt-Brennstoffzellen

Eine Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle (1) für das Oxidationsmittel Luft bei geringem Überdruck und verschiedene Brenngase, insbesondere Wasserstoff, wird durch Zuführen von flüssigem Wasser direkt in die Gaskanäle (5, 9) der Verbrennungsluft und evtl. des Brenngases gekühlt. Das in die Gaskanäle eingebrachte Wasser dient gleichzeitig zur Befeuchtung des festen Polymerelektrolyts (4).



ш

Die folgenden Angaben sind den vom Anmelder eingereichten Unterlagen entnommen BUNDESDRUCKEREI 02. 97 702 018/804

Beschreibung

Die Erfindung betrifft Brennstoffzellen, die Feststoff-Polymer-Membranen als Elektrolyt enthalten, als Brenngas bevorzugt Wasserstoff und als Oxidationsmittel Luft oder Sauerstoff unter niedrigem Druck verwenden. Die Erfindung betrifft ferner ein Verfahren zur gleichzeitigen Kühlung der Brennstoffzellen und Befeuchtung der Polymerelektrolytmembranen.

weise zur Erzeugung von elektrischem Strom verwendet werden, enthalten eine Anode, eine Kathode und eine dazwischen angeordnete Ionenaustauschermembran. Eine Mehrzahl von Brennstoffzellen bildet einen zellen durch als Stromsammler wirkende bipolare Platten voneinander getrennt werden. Zur Erzeugung von Elektrizität wird ein Brenngas, z. B. Wasserstoff, in den Anodenbereich und ein Oxidationsmittel, z. B. Luft oder Sauerstoff, in den Kathodenbereich eingebracht. Anode 20 gen Unteransprüchen angegeben. und Kathode enthalten in den mit der Polymerelektrolytmembran in Kontakt stehenden Bereichen jeweils eine Katalysatorschicht. In der Anodenkatalysatorschicht wird der Brennstoff unter Bildung von Kationen und freien Elektronen oxidiert, in der Kathodenkatalysator- 25 schicht wird das Oxidationsmittel durch Aufnahme von Elektronen reduziert. Die Kationen wandern durch die Ionenaustauschermembran zur Kathode und reagieren mit dem reduzierten Oxidationsmittel, wobei, wenn Wasserstoff als Brenngas und Sauerstoff als Oxidations- 30 mittel verwendet werden, Wasser entsteht. Bei der Reaktion von Brenngas und Oxidationsmittel werden beträchtliche Wärmemengen frei, die mittels Kühlung abgeführt werden müssen. Die Kühlung wurde bisher durch Kühlkanäle in den bipolaren Platten erreicht, die 35 von deionisiertem Wasser durchströmt wurden.

Bei dieser Art von Kühlung ergeben sich enorme Materialprobleme, denn es werden typischerweise etwa 50 bis 300 bipolare Platten in Reihe geschaltet, das Kühlwasser verbindet also unterschiedliche Potentiale elek- 40 trisch miteinander. Die Folge sind Materialzersetzungen. Dementsprechend kommen als Werkstoff für die bipolaren Platten lediglich Graphit oder vergoldetes Metall in Frage.

Außerdem ist es erforderlich, die Polymermembran 45 feucht zu halten, denn der Leitwert der Membran hängt stark von deren Wassergehalt ab. Um ein Austrocknen der Membran zu verhindern, war daher ein aufwendiges System zur Anfeuchtung der Reaktionsgase erforderlich.

Aufgabe der Erfindung ist es, eine Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle bzw. einen Polymerelektrolyt-Brennstoffzellenstapel bereitzustellen, wobei die Polymerelektrolytmembran einer Brennstoffzelle bei Betrieb zeitig ausreichende Kühlung gewährleistet wird.

Aufgabe der Erfindung ist es außerdem, ein Verfahren bereitzustellen, das es ermöglicht, die Polymerelektrolytmembran einer Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle Feuchtegehalt zu halten und die Brennstoffzelle gleichzeitig ausreichend zu kühlen.

Diese Aufgaben werden gelöst durch die Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle gemäß Anspruch 1, den Polymerelektrolyt-Brennstoffzellenstapel gemaß Anspruch 65 11, das Verfahren zur Kühlung und Befeuchtung einer Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle gemäß Anspruch 12 und das Verfahren gemäß Anspruch 22.

Weiterer Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Regelung der Membranfeuchte einer Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle gemäß Anspruch 23, eine Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle gemäß Anspruch 27 und 5 ein Brennstoffzellenstapel aus einer Mehrzahl von polymerelektrolyt-Brennstoffzellen gemäß Anspruch 30.

Polymerelektrolytmembranen benötigen einen hohen Wassergehalt, um eine optimale Leitfähigkeit für H⁺-Ionen zu gewahrleisten. Der Wassergehalt muß in Polymerelektrolyt-Brennstoffzellen, wie sie üblicher- 10 der Regel durch Wasserzufuhr aufrechterhalten werden, da sonst die durch die Zelle strömenden Brenn- und Oxidationsmittel-Gasströme die Membrane austrocknen. Einer möglichen Austrocknung durch Zugabe eines Überschusses an Wasser zu begegnen, ist jedoch nicht Brennstoffzellenstapel, wobei die einzelnen Brennstoff- 15 sinnvoll, da Wasser in zu großen Mengen zum Fluten der Elektroden führt, d. h. die Poren der Elektroden verstopft. Ein einfaches Feststellen und Regeln der jeweils benötigten Wassermenge war bisher nicht möglich.

Bevorzugte Ausführungsformen sind in den jeweili-

In den Zeichnungen zeigen:

Abb. 1 eine bevorzugte Ausführungsform einer erfindungsgemäßen Brennstoffzelle,

Abb. 2 eine Schaltung zur Messung der Impedanz einer Brennstoffzelle.

Abb. 3 die Abhängigkeit der Leitfähigkeit einer Nafion®-Membran vom Wassergehalt der Membran.

Eine Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle gemäß der Erfindung verwendet Luft oder Sauerstoff bei geringem Überdruck als Oxidationsmittel. Bevorzugt ist ein Überdruck von weniger als 2 bar, besonders bevorzugt von weniger als 0,5 bar. Die erforderliche Druckdifferenz kann auch durch Saugen erzielt werden. Als Brenngas wird bevorzugt Wasserstoff verwendet, aber auch die Verwendung anderer Brenngase ist prinzipiell möglich. Als Polymerelektrolytmembran wird bevorzugt Nafion® eingesetzt. Den einzelnen Brennstoffzellen eines Stapels wird Wasserstoff zugeführt und über Gaskanäle im Anodenbereich verteilt. Gleichzeitig wird Luft zugeführt und über Gaskanäle im Kathodenbereich verteilt. Der Wasserstoff wandert zur Anodenkatalysatorschicht und bildet dort Kationen, welche durch den Elektrolyten, eine Protonenaustauschmembran, zur Kathode wandern. An der Kathode wandert Sauerstoff zur Kathodenkatalysatorschicht und wird dort reduziert. Bei der Reaktion mit den Kationen entsteht als Reaktionsprodukt Wasser. Durch die Reaktionswärme verdampft das gebildete Wasser, was eine gewisse Kühlung zur Folge hat. Der Kühleffekt ist jedoch zum einen nicht 50 ausreichend, zum anderen verarmt die Membran im Laufe des Betriebs der Brennstoffzelle zunehmend an Feuchtigkeit.

Wie aus Abb. 3. für Nafion® NE 105 (30°C) ersichtlich ist, nimmt die Leitfähigkeit ionenleitender Membranen stets den optimalen Feuchtegehalt aufweist und gleich- 55 mit dem H2O-Gehalt zu. N(H2O)/N(SO3H) bezeichnet die Anzahl der Wassermoleküle pro Sulfonsäurerest der

Eine Verringerung des Feuchtigkeitsgehalts der festen Polymerelektrolytmembran einer Brennstoffzelle bei Betrieb der Brennstoffzelle auf einem optimalen 60 hat daher zur Folge, daß ihr innerer Widerstand ansteigt, das heißt ihr Leitwert sinkt. Der Leitwert der Membran hängt extrem von ihrem Wassergehalt ab. Wesentlich für eine effiziente Arbeitsweise einer Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle ist es daher, daß die Polymerelektrolytmembran stets die den jeweiligen Arbeitsbedingungen (Temperatur, Last, Luftzahl) entsprechende optimale Feuchte aufweist.

Zur Aufrechterhaltung der optimalen Feuchte kann

erfindungsgemäß während des Betriebs der Brennstoffzelle, vorzugsweise regelmäßig oder kontinuierlich, bestimmt, ob die Membran optimal befeuchtet ist oder ob Wasserzusatz erforderlich ist bzw. welche Menge an Wasserzusatz erforderlich ist.

Grundsätzlich kann die Menge des Wasserzusatzes stark variieren. Sie hängt von den jeweiligen Arbeitsbedingungen der Brennstoffzelle ab, und sie hängt insbesondere auch von der Art der Kühlung der Brennstoff-Wasser zugeführt, das, abhängig von der Konstruktion der Brennstoffzellen, in gewissem Ausmaß auch die Membran mitbefeuchtet. Dann muß in der Regel weniger zusätzliches Wasser zugeführt werden als bei Zellen mit beispielsweise ausschließlich Luftkühlung.

Der Leitwert der Membran hängt von ihrem Wassergehalt ab. Während des Betriebs einer Brennstoffzelle kann der Leitwert der Membran allerdings nicht direkt gemessen werden. Erfindungsgemäß wird vorzugsweise oder besonders bevorzugt Realteil der Impedanz) ermittelt. Da der Leitwert der Membran eine stetige, monotone Funktion dieser Größen ist, kann die erforderliche Wassermenge auch auf der Grundlage der Impedanz geregelt werden.

Eine mögliche Schaltung zur Messung der Impedanz

einer Brennstoffzelle zeigt Abb. 2.

Die direkte Messung des Leitwerts und damit des Feuchtegehalts einer Polymerelektrolytmembran einer folgt durch Modulation der Zellspannung mit einem Wechselsignal mit einer Frequenz von 1 bis 20 kHz. Bei einem Brennstoffzellenstapel wird geeigneterweise der durchschnittliche Feuchtegehalt mehrerer Membranen gemessen. Der Quotient aus Wechselspannung und der 35 resultierenden Stromantwort ist ein Maß für die Feuchte. In Abb. 2 stellt BZ die Brennstoffzelle und RL den Lastwiderstand dar. Dem Lastwiderstand parallel geschaltet ist eine Anordnung aus Kondensator C, Widerstand R und Wechselspannungsquelle U, die geeignet 40 ist, kleine Wechselspannungen (Größenordnung von etwa 10 mV) und große Ströme (Größenordnung von etwa 10 A) zu erzeugen. Die Spannung der Brennstoffzelle wird durch das Wechselsignal (etwa 1-20 kHz) der Wechselspannungsquelle moduliert. Der Wechselspan- 45 nungsanteil U bewirkt eine Überlagerung des Brennstoffzellenstroms mit einem Wechselstrom L Der Quotient aus Wechselspannung und Wechselstrom ist ein Maß für die Impedanz der Brennstoffzelle und damit ein Maß für die Feuchte der Polymerelektrolytmembran, 50 bzw. für die erforderliche Wassermenge, die zugeführt werden muß.

Der Betrag der Impedanz hängt allerdings, außer von der Leitfähigkeit der Membran, von weiteren Bestimmungsgrößen ab, nämlich von der Größe der Katalysa- 55 dem dringt es in die Polymerelektrolytmembran ein und toroberfläche, die mit der Membran in Berührung steht, vom Ohmschen Widerstand der Elektroden und der Vergiftung der Membran durch Fremdionen. Diese Größen unterliegen im Laufe der Lebensdauer einer Brennstoffzelle einer gewissen Veränderung, wobei die 60 Abweichungen durch Veränderung des Ohmschen Widerstands der Elektroden und durch Vergiftung der Membran durch Fremdionen in der Regel vernachlässigbar gering sind. Im Laufe der Lebensdauer einer Brennstoffzelle kann also der Betrag der Impedanz, der 65 unter gegebenen Betriebsbedingungen der optimalen Membranfeuchte entspricht (Sollwert des Betrags der Impedanz), variieren. Daher sollte der einzuhaltende

Sollwert des Betrags der Impedanz im Zuge anfallender Wartungsarbeiten jeweils neu eingestellt werden. Der neue Sollwert wird dabei durch Maximierung der Leistung der Brennstoffzelle bestimmt. Während des Betriebes der Brennstoffzelle kann der optimale Sollwert alternativ durch Fuzzylogic oder ähnliche, dem Fachmann geläufige Methoden, entsprechend den veränderten Verhältnissen neu angepaßt werden.

Ein von der Katalysatoroberfläche (deren Verändezelle ab. Häufig wird Brennstoffzellen zur Kühlung 10 rung im wesentlichen verantwortlich ist für die Veränderung des Sollwerts der Impedanz) weitgehend unabhängiges Maß für die Leitfähigkeit der Membrane erhält man, wenn neben dem Betrag der Impedanz auch ihr Phasenwinkel in Betracht gezogen wird. Betrachtet man den hieraus elektronisch bestimmten Realteil der Impedanz als Regelgröße, so kann sogar über die gesamte Lebensdauer der Brennstoffzelle ein einziger Sollwert verwendet werden.

Während des Betriebs der Brennstoffzellen kann die die Impedanz der Brennstoffzelle (Betrag der Impedanz 20 Impedanz (Betrag oder Realteil) kontinuierlich oder in regelmäßigen Abständen gemessen werden. Errechnet sich aus der Messung ein zu geringer Leitwert der Membran bzw. der Membranen, so wird dem System Wasser zugeführt, beispielsweise durch auf übliche Weise elektronisch gesteuertes Öffnen von Wassereinlaßventilen, bis der Sollwert der Impedanz wieder erreicht

Bei Brennstoffzellen-Stapeln mit einer Mehrzahl an Brennstoffzellen ist es günstig, den Betrag oder den Brennstoffzelle mittels Bestimmung der Impedanz er- 30 Realteil der Impedanz nicht für jede Membran einzeln zu bestimmen, sondern Durchschnittswerte für eine Mehrzahl von Zellen des Stapels oder sogar für alle Zellen des Stapels gemeinsam zu bestimmen und den erforderlichen Wasserzusatz danach zu richten.

Unabhängig von der Art und Weise der Bestimmung des optimalen Wassergehalts der Membrane und der Regelung der Wassereinspeisung ist es erfindungsgemäß möglich, Membranbefeuchtungswasser gleichzeitig zur Kühlung der Brennstoffzelle zu verwenden und damit eine ausreichende Kühlung zu gewährleisten. Dies wird erfindungsgemäß dadurch erreicht, daß bei einer Brennstoffzelle, die wie oben ausgeführt konzipiert ist, in die Gaskanäle für die Verbrennungsluft ionenfreies Wasser in flüssiger Form unmittelbar eingebracht wird. Alternativ kann das Wasser auch unmittelbar in die Gaskanäle für das Brenngas eingebracht wer-

Eine bewährte Lösung ist das Einbringen von Wasser sowohl im Kathoden- als auch im Anodenbereich, insbesondere bei Betriebsbedingungen, die ein starkes Austrocknen der Membran bewirken.

Das flüssige Wasser verdampft in der heißen Brennstoffzelle und bewirkt durch die stattfindende Phasenumwandlung eine effiziente Kühlung der Zelle. Außerhält sie feucht.

Die einfachste Möglichkeit, die erforderliche Wassermenge dem Luftstrom bzw. dem Luft- und/oder Wasserstoffstrom beizufügen, besteht darin, das Wasser mittels einer Dosierpumpe in zahlreichen dünnen Leitungen, z.B. Kapillaren, in die Gaskanäle einzubringen. Dabei findet keine nennenswerte Durchmischung des Wassers mit der Luft bzw. dem Brenngas statt, die für die Verdampfung zur Verfügung stehende freie Wasseroberfläche ist also relativ gering.

Eine erheblich größere freie Wasseroberfläche und damit eine raschere Befeuchtung der Membran und eine effizientere Kühlung erreicht man, wenn man die erforderliche Wassermenge den Reaktionsgasströmen in durchmischter Form, also als Aerosol beifügt. Das Wasser in Luft Aerosol und gegebenenfalls das Wasser in Brenngas Aerosol enthalten Wasser in Form von 2 bis 20 µm großen Tröpfchen, die eine rasche Verdunstung oder Verdampfung gewährleisten. Das Aerosol läßt sich beispielsweise mit Hilfe von Ultraschall-Zerstäubern oder Düsen herstellen. Die einfachste und gleichzeitig am wenigsten energieaufwendige Erzeugung des Aeroquenzen von mindestens 100 kHz.

Eine besonders vorteilhafte Ausführungsform der Erfindung stellt die Ausgestaltung der Kanäle zur Aufnahme von Wasser in Luft Aerosol bzw. Wasser-in-Brenngas-Aerosol dar, wie sie in Abb. 1 gezeigt sind. In einem 15 Brennstoffzellenstapel wird jede Brennstoffzelle anodenseitig und kathodenseitig jeweils von einer bipolaren Platte 10, 6 begrenzt. Die anodenseitige bipolare Platte ist gleichzeitig die kathodenseitige bipolare Platte einer Nachbarzeile und die kathodenseitige bipolare 20 Platte gleichzeitig die anodenseitige bipolare Platte der anderen Nachbarzelle.

Die bipolare Platte besitzt zumindest in einem Teilbereich Wellblechstruktur, sie weist also im Wechsel Erhebungen und Vertiefungen auf. Eine Oberfläche der bipo- 25 laren Platte 6 berührt mit ihren Erhebungen 7 den Kathodenbereich 2 der Brennstoffzelle, wodurch die jeweils zwischen zwei benachbarten Erhebungen gelegenen Vertiefungen 8 mit dem Kathodenbereich Kanäle 5 zur Aufnahme von Wasser in Luft Aerosol bilden. In 30 gleicher Weise berührt die bipolare Platte 10 mit einer Oberfläche den Anodenbereich 3 der Zelle, so daß die jeweils zwischen zwei benachbarten anodenseitigen Erhebungen 11 gelegenen Vertiefungen 12 mit dem Anozur Aufnahme von Wasser in Brenngas Aerosol dienen.

Bei der in Abb. 1 gezeigten Ausführungsform wird Wasserstoff als Brenngas senkrecht zur Plattenfläche durch Bohrungen eingespeist. Der Wasserstoff tritt zunächst in den mit der Einspeiseöffnung in Verbindung 40 stehenden Kanal 9 ein und diffundiert bzw. strömt von dort aus in den benachbarten porösen Anodenbereich. Von hier aus diffundiert der Wasserstoff zum Teil zur Anodenkatalysatorschicht, zum Teil in der Ebene des hervorragenden Diffusionseigenschaften von Wasserstoff wird dabei problemlos der gesamte Anodenbereich gleichmäßig mit Wasserstoff versorgt.

Soll zusammen mit dem Brenngas auch Kühlwasser eingespeist werden, ist es in der Regel vorteilhafter, die 50 gleiche Art der Zuführung wie im Kathodenbereich zu wählen, also Brennstoff und Wasser in jeden einzelnen Kanal 9 einzuspeisen. Wegen der im Vergleich zu Wasserstoff schlechten Diffusionseigenschaften von Wasser würde sonst nur wenig Wasser in die Anode eindringen, 55 der Kühleffekt wäre also gering.

Die Konstruktion weist keinerlei separate Kühlkanäle auf. Ein besonderer Vorteil liegt insbesondere darin, daß der Weg des Aerosols durch die Kanäle 5 der Zelle eine Gerade darstellt. Die Wellblechstruktur der bipola- 60 ren Platte mit geraden Gaswegen ermöglicht es, Niederschläge des Aerosols zu minimieren und die notwendigen Volumenströme bei kleinem Druckabfall zu lei-

Es kommt nicht, wie bei porösen Platten häufig der 65 Fall, zu einem Fluten und Verstopfen der Wasserleitungswege durch Wassertröpfchen. Außerdem ist die "Wellblechplatte" fertigungstechnisch sehr einfach und

preisgünstig herstellbar.

Anoden- und Kathodenbereich sind jeweils als einen geeigneten Katalysator tragende Diffusionsschichten ausgebildet, die an den entgegengesetzten Seiten der 5 Polymerelektrolytmembran 4 angeordnet sind.

Luftdichtungen 15, 15' und Wasserstoffdichtungen 16, 16' schließen die Zelle gasdicht ab.

Um die Verweilzeit des Wassers in der Zelle zu erhöhen und dadurch eine vollständige Verdunstung zu ersols erfolgt mittels Ultraschall-Zerstäubern bei Fre- 10 möglichen, können die Wandungen der Gaskanäle 5 und/oder der Gaskanäle 9 mit einer hydrophilen saugfähigen Schicht überzogen werden, beispielsweise mit Filz. Die hydrophile, saugfähige Schicht verteilt die eingebrachte Wassermenge besonders gleichmäßig und hält sie bis zur Verdunstung fest.

Die zur Erreichung einer optimalen Membranbefeuchtung erforderliche Wassermenge kann, wie vorstehend ausgeführt, auf elektronischem Wege bestimmt und geregelt werden. Die in die Brennstoffzelle eingebrachte Wassermenge hat zwei Aufgaben zu erfüllen: Kühlung der Zelle und Befeuchtung der Membran. Für eine Regelung der notwendigen Wassermenge wird jedoch nur die Einstellung der geeigneten Membranfeuchte berücksichtigt. In Abhängigkeit von den Parametern Temperatur, Last, Luftzahl u.ä. wird die optimale Membranfeuchte und damit der optimale Leitwert der Membran experimentell bestimmt. Der Wasserzusatz variiert in Abhängigkeit von dem zu erreichenden Leitwert. Die Zelltemperatur variiert in Abhängigkeit von den Betriebsbedingungen in weiten Grenzen. Solange ausreichend Wasser eingebracht wird, um eine optimale Membranfeuchte sicherzustellen, wird jedoch auch eine ausreichende Kühlwirkung gewährleistet.

Um bei einer Brennstoffzelle oder einem Brennstoffdenbereich 3 ebenfalls Kanäle 9 bilden. Diese können 35 zellenstapel den Feuchtegehalt der Reaktionsgase und ihre Temperatur längs der Strömungsrichtung möglichst konstant zu halten, kann man das Reaktionsgas, insbesondere die Luft, den Zellstapel mehrmals passieren lassen. Die geschieht durch Rückführung des die Brennstoffzellen verlassenden Luft/Wasser-Gemisches bzw. des die Brennstoffzellen verlassenden Brenngas/ Wasser-Gemisches in den entsprechenden Ansaug-

Erfindungsgemäß kann also bei einer Polymerelek-Anodenbereichs in weitere Gaskanäle 9. Wegen der 45 trolyt-Brennstoffzelle durch Einbringen von ionenfreiem Wasser in flüssiger Form direkt in die Gaskanäle der Verbrennungsluft und/oder des Brenngases gleichzeitig die Einhaltung eines optimalen Membranfeuchte und damit eines optimalen Leitwerts der Membran sowie eine ausreichende Kühlung der Brennstoffzelle gewährleistet werden.

Patentansprüche

1. Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle (1) mit einem Anodenbereich (3), einem Kathodenbereich (2), einer dazwischen angeordneten Polymerelektrolytmembran (4), einer Einrichtung zum Zuführen von Luft als Oxidationsmittel zum Kathodenbereich, Gaskanālen (5) zum Verteilen der Luft im Kathodenbereich, einer Einrichtung zum Zuführen von Brenngas zum Anodenbereich, und Gaskanälen (9) zum Verteilen des Brenngases im Anodenbereich gekennzeichnet durch eine Einrichtung zum Einbringen von Wasser in flüssiger Form unmittelbar in die Gaskanäle (5) der Luft im Kathodenbereich und/oder die Gaskanäle (9) des Brenngases im Anodenbereich, sowie durch die Zelle anodenseitig

und/oder kathodenseitig begrenzende bipolare Platten (10, 6), die mindestens in einem Teilbereich gewellt sind und Erhebungen (11, 7) und Vertiefungen (12, 8) besitzen, wobei die kathodenseitig gelegenen Vertiefungen (8) die Gaskanäle (5) zum Verteilen der Luft im Kathodenbereich und/oder die anodenseitig gelegenen Vertiefungen (12) die Gaskanäle (9) zum Verteilen des Brenngases im Anodenbereich bilden.

2. Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle (1) nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Einrichtung zum Einbringen von Wasser in flüssiger Form so ausgebildet ist, daß beim Einbringen keine wesentliche Durchmischung von Wasser und Luft und/oder Wasser und Brenngas erfolgt.

3. Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle (1) nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß die Einrichtung zum Einbringen von Wasser eine Mehrzahl von dünnen Leitungen aufweist, die in die Gaskanäle (5; 9) von Luft und/oder Brenngas münden.

4. Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle (1) nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Einrichtung zum Einbringen von Wasser Mittel enthält zur Erzeugung eines Aerosols von Wasser in Luft und/ 25 oder Brenngas.

5. Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle (1) nach Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, daß die Mittel zur Erzeugung des Aerosols Düsen sind.

6. Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle (1) nach Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, daß die Mittel zur Erzeugung des Aerosols Ultraschall-Zerstäuber (17) sind.

7. Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle (1) nach einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, daß die Gaskanäle (5) und/oder die Gaskanäle (9) Wandungen besitzen, die mit einer hydrophilen saugfähigen Schicht überzogen sind.

8. Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle (1) nach einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, daß eine Einrichtung vorgesehen ist zur elektronischen Bestimmung der für die Einstellung des optimalen Leitwerts der Membran (4) erforderlichen Wassermenge.

9. Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle (1) nach An- 45 spruch 8, dadurch gekennzeichnet, daß eine Einrichtung vorgesehen ist zur Messung des Feuchtegehalts der Membran (4) durch Modulation der Zellspannung mit einem Wechselsignal.

10. Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle (1) nach einem der Ansprüche 1 bis 9, gekennzeichnet durch eine Einrichtung zum Rückführen von die Brennstoffzelle verlassendem Luft/Wasser-Gemisch und/oder Brenngas/Wasser-Gemisch in die Einrichtung zum Zuführen von Luft und/oder Brenngas.

11. Brennstoffzellenstapel mit einer Mehrzahl an Brennstoffzellen (1) nach einem der Ansprüche 1-10, gekennzeichnet durch eine Einrichtung zur Messung des durchschnittlichen Feuchtegehalts einer Mehrzahl von Membranen.

12. Verfahren zur Kühlung und Befeuchtung einer Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle (1) mit einem Anodenbereich (3), einem Kathodenbereich (2), einer dazwischen angeordneten Polymerelektrolytmembran (4), einer Einrichtung zum Zuführen von 65 Luft als Oxidationsmittel zum Kathodenbereich, Gaskanälen (5) zum Verteilen der Luft im Kathodenbereich, einer Einrichtung zum Zuführen von

Brenngas zum Anodenbereich, und Gaskanälen (9) zum Verteilen des Brenngases im Anodenbereich, dadurch gekennzeichnet, daß zur gleichzeitigen Kühlung der Brennstoffzelle und Befeuchtung der Polymerelektrolytmembran eine erforderliche Wassermenge in flüssiger Form unmittelbar in die Gaskanäle der Luft und/oder die Gaskanäle des Brenngases eingebracht wird, und daß die Brennstoffzelle anodenseitig und/oder kathodenseitig begrenzende bipolare Platten (10; 6) vorgesehen werden, die mindestens in einem Teilbereich gewellt sind und Erhebungen (11; 7) und Vertiefungen (12. 8) besitzen, und daß Wasser in Luft-Aerosol in die von den kathodenseitig gelegenen Vertiefungen (8) gebildeten Kanäle (5) und/oder Wasser in Brenngas-Aerosol in die von den anodenseitig gelegenen Vertiefungen (12) gebildeten Kanäle (9) eingebracht wird.

13. Verfahren nach Anspruch 12, dadurch gekennzeichnet, daß die zur Kühlung und Befeuchtung erforderliche Wassermenge der Luft und/oder dem Brenngas ohne wesentliche Durchmischung beigefügt wird.

14. Verfahren nach Anspruch 12 oder 13, dadurch gekennzeichnet, daß die erforderliche Wassermenge durch eine Mehrzahl von dünnen Leitungen, die in die Gaskanäle (5, 9) von Luft und/oder Brenngas münden, eingebracht wird.

15. Verfahren nach Anspruch 12, dadurch gekennzeichnet, daß die erforderliche Wassermenge der Luft und/oder dem Brenngas in durchmischter Form unter Verwendung eines Aerosols beigefügt wird.

Verfahren nach Anspruch 15, dadurch gekennzeichnet, daß das Aerosol mit Hilfe von Düsen hergestellt wird.

17. Verfahren nach Anspruch 15, dadurch gekennzeichnet, daß das Aerosol mit Hilfe von Ultraschall-Zerstäubern (17) hergestellt wird.

18. Verfahren nach einem der Ansprüche 12 bis 17, dadurch gekennzeichnet, daß die Verweilzeit des Kühlwassers in der Zelle erhöht wird durch Beschichtung der Wandungen der Gaskanäle (5) und/oder der Gaskanäle (9) mit einer hydrophilen, saugfähigen Schicht.

19. Verfahren nach einem der Ansprüche 12 bis 18, dadurch gekennzeichnet, daß die erforderliche Wassermenge elektronisch bestimmt wird durch experimentelle Bestimmung der optimalen Membranfeuchte und Regelung des Wasserzusatzes in Abhängigkeit von der Membranfeuchte.

20. Verfahren nach Anspruch 19, dadurch gekennzeichnet, daß die Messung des Feuchtigkeitsgehalts der Membran (4) durch Modulation der Zellspannung mit einem Wechselsignal erfolgt.

21. Verfahren nach einem der Ansprüche 12-20, dadurch gekennzeichnet, daß das Oxidationsmittel und/oder das Brenngas rückzirkuliert werden.

22. Verfahren zur Kühlung und Befeuchtung eines Brennstoffzellenstapels mit einer Mehrzahl an Brennstoffzellen (1) nach einem der Ansprüche 12 bis 21, dadurch gekennzeichnet, daß zur Bestimmung der erforderlichen Wassermenge der durchschnittliche Feuchtegehalt mehrerer Membranen gemessen wird.

23. Verfahren zur Regelung der Membranfeuchte einer Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle, dadurch gekennzeichnet, daß ein Maß für die Feuchte der Membran (4) elektronisch ermittelt wird und daß in Abhängigkeit von der ermittelten Membranfeuchte das Einbringen der für optimale Membranfeuchte erforderlichen Wassermenge geregelt wird.

24. Verfahren nach Anspruch 23, dadurch gekennzeichnet, daß das Ermitteln durch Modulation der Zellspannung mit einem Wechselsignal erfolgt.

25. Verfahren nach Anspruch 24, dadurch gekennzeichnet, daß eine Impedanzermittlung der Brennstoffzelle (1) erfolgt.

26. Verfahren nach einem der Ansprüche 23 bis 25, dadurch gekennzeichnet, daß bei einem Brennstoffzellenstapel mit einer Mehrzahl von Polymerelektrolyt-Brennstoffzellen ein Maß für die durchschnittliche Feuchte mehrerer Membranen elektronisch ermittelt wird.

27. Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle (1) mit einem Anodenbereich (3), einem Kathodenbereich (2), einer dazwischen angeordneten Polymerelektrolytmembran (4), einer Einrichtung zum Zuführen von 20 Luft als Oxidationsmittel zum Kathodenbereich, Gaskanälen (5) zum Verteilen der Luft im Kathodenbereich, einer Einrichtung zum Zuführen von Brenngas zum Anodenbereich, und Gaskanälen (9) zum Verteilen des Brenngases im Anodenbereich, gekennzeichnet durch eine elektronische Einrichtung zum Ermitteln eines Maßes für die Feuchte der Membran und zum Regeln des Einbringens der für optimale Membranfeuchte erforderlichen Wassermenge in Abhängigkeit von der ermittelten 30 Membranfeuchte.

28. Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle nach Anspruch 27, dadurch gekennzeichnet, daß die elektronische Einrichtung für das Ermitteln durch Modulation der Zellspannung mit einem Wechselsignal ausgebildet ist.

29. Polymerelektrolyt-Brennstoffzelle nach Anspruch 28, dadurch gekennzeichnet, daß die elektronische Einrichtung für Impedanzermittlung der Brennstoffzelle (1) erfolgt.

30. Brennstoffzellenstapel aus einer Mehrzahl von Polymerelektrolyt-Brennstoffzellen gemäß einem der Ansprüche 27 bis 29, gekennzeichnet durch eine elektronische Einrichtung zum Ermitteln eines Maßes für die durchschnittliche Feuchte mehrerer 45 Membranen.

Hierzu 3 Seite(n) Zeichnungen

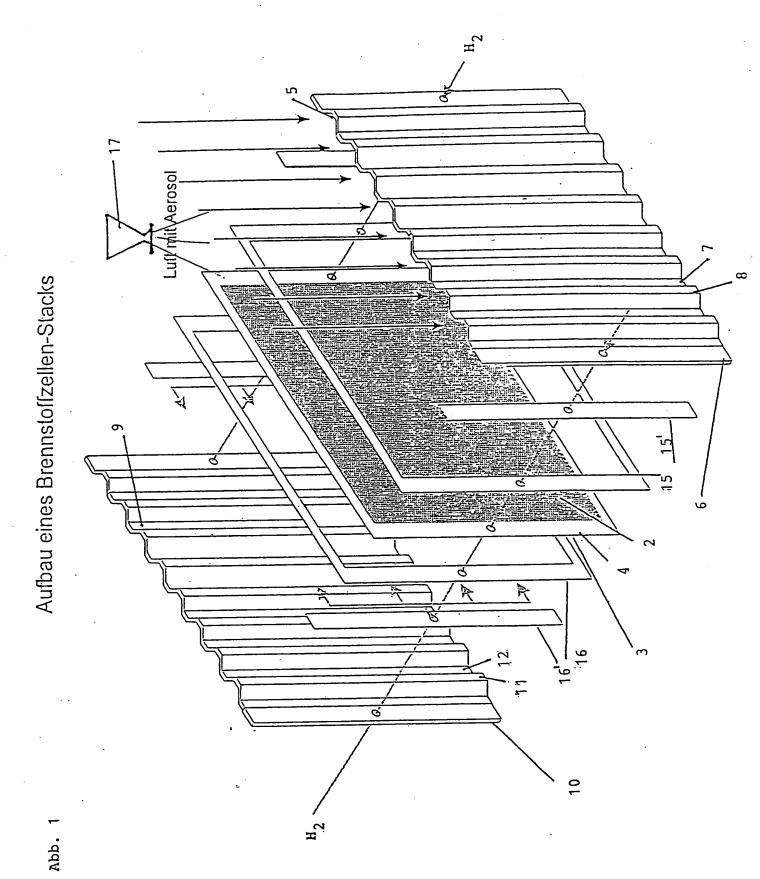
50

60

55

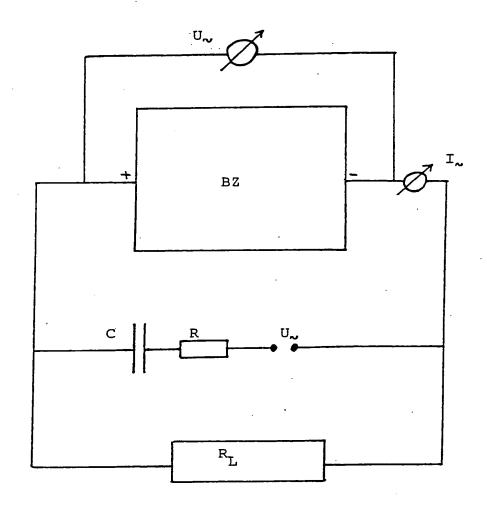
- Leerseite -

Nummer: Int. Cl.⁶: Offenlegungstag: **DE 196 41 143 A1 H 01 M 8/04**17. April 1997



Nummer: Int. Cl.⁶: Offenlegungstag: **DE 196.41 143 A1 H 01 M 8/04**17. April 1997

Abb. 2



Nummer: int. Cl.⁶: Offenlegungstag:

DE 196 41 143 A1 H 01 M 8/04 17. April 1997

Abb. 3

